|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****C atomuna ait bağ oluşum şekli ve bağ sayısı yukarıda verilen organik bileşikle ilgili**I.    C atomu sp2 hibritleşmesi yapmıştır.II.   Bağ açısı 109,5odir.III.  Düzlem üçgen geometrisine sahiptir.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız lB) Yalnız llC) Yalnız IIID) l ve llE) I ve III**Soru 2**Bir organik bileşiğin 8,8 g'ı yandığında 22 g CO2 ve 10,8 g H2O oluşmaktadır.**Bu bileşiğin basit formülü aşağıdakilerden hangisidir?****( C: 12g/mol, O : 16g/mol, H : 1g/mol )**A) CH₂B) C₅H₁₂C) CH₂OD) C₄H₉OE) C₅H₁₂O**Soru 3****Aşağıda elektron dağılımı verilen atomlardan hangisi 17Cl ile kırık doğru geometriye sahip molekül oluşturur?**A) 1s²2s²B) 1s²C) 1s²2s²2p⁶3s²3p⁴D) 1s²2s²2p²E) 1s²2s²2p⁶3s²**Soru 4**Organik bir bileşiğin 1 molünün yanması için 22,5 mol hava gerekmektedir. Yanma sonucunda 3 mol CO2 ve 4 mol H2O oluşmaktadır.**Bu bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?**(Havanın 1/5 i oksijendir.)A) C3H8B) C3H8OC) C2H6OD) C2H6E) C3H8O2**Soru 5**Bir hidrokarbonun 0,5 molü yakıldığında normal koşullarda 44,8 L CO2 ve 2,5 mol H2O oluşmaktadır.**Buna göre bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?** A) CH4B) C2H6C) C3H8D) C4H10E) C5H10 | **Soru 6****5B ile 9F atomları arasında oluşan bileşikleilgili,**I.    Bağlayıcı elektron sayısı 6’dır.II.   9 çift ortaklanmamış elektron içerir.III.  Merkez atomu sp3 hibritleşmesi yapmıştır.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız lB) Yalnız llC) Yalnız IIID) l ve llE) ll ve lll**Soru 7****Bu grafiğe göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**A) X’in atom numarası 8’dir.B) X atomu sp³ hibritleşmesi yapmıştır.C) X’in ₁H ile yapacağı bileşiğin molekül geometrisi açısaldır.D) H₂X bileşiğinde bağ yapımına katılmayan elektron çifti yoktur.E) H₂X taneciği polardır.**Soru 8****Grafit ile ilgili,**I.    Karbonun doğal allotropudur.II.   Tabakaları arasındaki bağlar zayıftır.III.  Karbon atomları düzgün dört yüzlü yapı oluşturur.**yargılarından hangileri yanlıştır?**A) Yalnız lB) Yalnız llC) Yalnız IIID) l ve llE) II ve III**Soru 9****VSEPR gösterimi AX3E olan molekül ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**A) Merkez atom 5A grubundadır.B) Merkez atom sp³ hibritleşmesi yapmıştır.C) Bağ açısı 120⁰dir.D) 3 çift bağlayıcı elektron içerir.E) Molekül geometrisi üçgen piramittir.**Soru 10****XY3 molekülü su ile heterojen karışım oluşturduğuna göre**I.    Merkez atomun değerlik elektron sayısı 3’tür.II.   Molekülde bağ açısı 120odir.III.  Merkez atomun hibritleşme türü sp3tür.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız lB) Yalnız llC) Yalnız IIID) l ve llE) II ve III |

CEVAPLAR: 1-E    2-E    3-C    4-B    5-D    6-D    7-D    8-C    9-C    10-D